(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-201236 (P2002-201236A)

(43)公開日 平成14年7月19日(2002.7.19)

弁理士 金田 暢之 (外2名)

(51) Int.Cl.7	識別記号	FΙ	テーマコード(参考)
C 0 8 F 255/00		C 0 8 F 255/00	4 J 0 1 1
2/44		2/44	C 4J026
290/06		290/06	4 J 0 2 7
C 0 9 D 151/06		C 0 9 D 151/06	4 J 0 3 8
		審查請求 未請求 請求項	質の数2 OL (全 9 頁)
(21)出願番号	特願2000-400110(P2000-400110)	(71)出願人 000006035	
		三菱レイヨン树	式会社
(22)出顧日	平成12年12月28日(2000.12.28)	東京都港区港南	一丁目6番41号
	•	(72)発明者 富原 健一	
		愛知県名古屋市	東区砂田橋四町目1番60号
		三菱レイヨン	株式会社商品開発研究所内
		(72)発明者 耒代 樹和	
		愛知県名古屋市	東区砂田橋四町目1番60号
		三菱レイヨン	株式会社商品開発研究所内
		(74)代理人 100088328	

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 塗料用樹脂

(57)【要約】

【課題】 難塗装性プラスチックに、前処理やプライマー塗装等の工程を必要とすることなく塗装でき、かつ耐溶剤性、耐油性、付着性等種々の優れた性能を有する塗膜を形成でき、しかも貯蔵安定性に優れた塗料用樹脂組成物。

【解決手段】 塩素含有率50質量%以下の塩素化ポリオレフィン(A)及びビニル系単量体混合物(B)を重合することにより得られる塗料用樹脂であって、塩素化ポリオレフィン(A)及びビニル系単量体混合物(B)の質量比(A)/(B)は、0.5/99.5以上90/10以下であり、ビニル系単量体混合物(B)100質量%は、ビニル系モノマー(I)2~30質量%と、(メタ)アクリル酸エステル(II)30~97.9質量%と、他のビニル系モノマー(III)0.1~68質量%とを含んでなる塗料用樹脂。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 塩素含有率50質量%以下の塩素化ポリオレフィン(A)及びビニル系単量体混合物(B)を重合することにより得られる塗料用樹脂であって、塩素化ポリオレフィン(A)及びビニル系単量体混合物(B)の質量比(A)/(B)は、0.5/99.5以上90/10以下であり、ビニル系単量体混合物(B)100質量%は、下記一般式(1)及び(2)の少なくとも一方に示す構造を持つビニル系モノマー(I)2~30質量%と、下記一般式(3)に示す構造を持つ(メタ)アクリル酸エステル(II)30~97.9質量%と、ビニル系モノマー(II)及び(メタ)アクリル酸エステル(II)の少なくとも一方と重合可能なビニル系モノマー(III)0.1~68質量%とを含んでなることを特徴とする塗料用樹脂。

【化1】

$$R'$$
|
 $CH_2 = C - CO - R' - OR'$ (1)

(式中、R¹は水素またはメチル基を表し;R²は炭素数2~10の直鎖状または分岐状のアルキレン基を表し;R³はハロゲン原子で置換されていても良い炭素数1個以上の直鎖または分岐状アルキル基、シクロアルキル基またはアリール基を表す。)

【化2】

$$R^{4}$$
|
 $CH_{2} = C - CO - (R^{5}O)_{n} - R^{6}$ (2)
|
 O

(式中、R⁴は水素またはメチル基を表し;R⁵は炭素数2~4の直鎖状または分岐状のアルキレン基を表し;R⁶はハロゲン原子で置換されていても良い炭素数1個以上の直鎖または分岐状アルキル基、シクロアルキル基またはアリール基を表し;nは2以上の整数である。)【化3】

$$R^{T}$$

$$|$$

$$CH_{2} = C - COOR^{S}$$
(3)

(式中、R⁷は水素またはメチル基を表し; R⁸はハロゲン原子で置換されていても良い炭素数1個以上の直鎖または分岐状アルキル基またはシクロアルキル基を表す。)

【請求項2】 塩素化ポリオレフィン(A)及び重合開始剤の存在下に、ビニル系単量体混合物(B)を重合す

ることにより得られることを特徴とする請求項1記載の 塗料用樹脂。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、難塗装性プラスチックに直接塗装可能で、長期貯蔵安定性、外観、密着性、塗膜性能等を大幅に向上させたプラスチック用塗料用樹脂組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、プラスチック素材の工業材料への 用途はますます拡大しており、中でもポリエチレン、ポ リプロピレン等のポリオレフィン系樹脂は成型性、軽量 化、低コスト、リサイクル性等を特徴に自動車部品用 途、家庭電化製品用途等に対しての使用量が増加してい る。しかし、ポリオレフィン系樹脂は一般に結晶性が高 く極性も小さいことから、塗料、印刷インキ、接着剤等 が付着しにくい場合がある。

【0003】付着性を改良するために、従来、何らかの前処理が行われており、具体的には研磨等の物理的処理、クロム酸混液、溶剤等の化学的処理、その他プラズマやコロナ放電による処理等が挙げられる。しかしながら、これらの前処理工程には、設備を必要とすること、被塗物の形状によっては均一に処理できないこと、コスト高を招く場合等がある。

【0004】また、ポリオレフィン系基材に付着性の良い各種プライマーが提示されているが、トップコートとの層間付着性や耐候性等の塗膜性能が不十分な場合がある。

【0005】ポリオレフィン素材に対しての付着性、耐溶剤性等の塗膜性能を改良した塗料用樹脂組成物としては、例えば特公昭63-24628号公報に記載されるように塩素化ポリオレフィンとアクリル系共重合体とからなる樹脂組成物がある。

【0006】しかしながら、このような樹脂組成物を使用した場合、バンパーなどの外装部品の使用に際しては車のメンテナンス作業に伴うエンジンオイル等の飛沫が付着したり、家庭電化製品用途の使用に際してはヒトの汗や調理油が付着することに対する抵抗性、すなわち耐油性が不足する場合がある。即ち、付着性を考慮し塩素化ポリオレフィン量を増やすと耐油性に劣る場合があり、さらに外観も低下する傾向がある。

【0007】これらを改良するために例えば特公平5-21948号公報のように特定の不飽和有機シラン化合物を使うことで、特定の塩素化ポリオレフィン量の範囲で付着性、耐溶剤性のバランスが図られている。しかし、当該公報に記載の手法にて耐油性を考慮すれば、特定の不飽和有機シラン化合物の含有量を増やすことが最も効果的であるが、構造末端に反応性に富む加水分解可能な基を有しているために製造中に樹脂がゲル化したり、仮に樹脂が得られた場合でも、このような樹脂が使

用された塗料は夏場等高温時の貯蔵安定性が不足する場合があり、実用的な使用が困難な場合がある。

[0008]

【発明が解決しようとする課題】以上のような状況に鑑み、本発明は、ポリエチレン、ポリプロピレン等のポリオレフィン系樹脂やナイロン樹脂等の、塗膜の密着性が悪く塗装が困難な難塗装性プラスチックに、前処理やプライマー塗装等の工程を必要とすることなく塗装でき、かつ耐溶剤性、耐油性、付着性等種々の優れた性能を有する塗膜を形成でき、しかも貯蔵安定性に優れた塗料用樹脂組成物を提供することを目的としている。

[0009]

【課題を解決するための手段】上記目的を達成するための本発明によれば、塩素含有率50質量%以下の塩素化ポリオレフィン(A)及びビニル系単量体混合物(B)を重合することにより得られる塗料用樹脂であって、塩素化ポリオレフィン(A)及びビニル系単量体混合物(B)の質量比(A)/(B)は、0.5/99.5以上90/10以下であり、ビニル系単量体混合物(B)100質量%は、下記一般式(1)及び(2)の少なくとも一方に示す構造を持つビニル系モノマー(I)2~30質量%と、下記一般式(3)に示す構造を持つ(メタ)アクリル酸エステル(II)30~97.9質量%と、ビニル系モノマー(II)及び(メタ)アクリル酸エステル(II)の少なくとも一方と重合可能なビニル系モノマー(III)0.1~68質量%とを含んでなることを特徴とする塗料用樹脂が提供される。

$$CH_{2} = C - CO - R^{2} - OR^{3}$$
 (1)

【0011】(式中、R¹は水素またはメチル基を表し; R²は炭素数2~10の直鎖状または分岐状のアルキレン基を表し; R³はハロゲン原子で置換されていても良い炭素数1個以上の直鎖または分岐状アルキル基、シクロアルキル基またはアリール基を表す。)

$$R^4$$
|
 $CH_2 = C - CO - (R^5O)_n - R^6$ (2)

【0013】(式中、R⁴は水素またはメチル基を表し; R⁵は炭素数2~4の直鎖状または分岐状のアルキ

レン基を表し; R⁶はハロゲン原子で置換されていても 良い炭素数1個以上の直鎖または分岐状アルキル基、シ クロアルキル基またはアリール基を表し; nは2以上の 整数である。)

【0015】(式中、R⁷は水素またはメチル基を表し; R⁸はハロゲン原子で置換されていても良い炭素数 1個以上の直鎖または分岐状アルキル基またはシクロア ルキル基を表す。)

[0016]

【発明の実施の形態】本発明においては、特定の塩素化率の塩素化ポリオレフィン存在下に、(メタ)アクリル系モノマーを含むビニル系単量体混合物を特定の比率で重合することにより塗料用樹脂を製造する。この様にして得られた樹脂を用いて調製された塗料は、難塗装性プラスチックに前処理やプライマー塗装等の工程を必要とすることなく塗装できる。また、得られた塗膜は、耐溶剤性、耐油性、付着性等の性能に優れる。更に、本発明の塗料用樹脂は、貯蔵安定性にも優れている。

【0017】以上の理由は明らかではないが、上述の製造方法により樹脂中に塩素化ポリオレフィンが均一に安定した状態で存在するためだと推定している。

【0018】なお、難塗装性プラスチックとは、ポリエチレン、ポリプロピレン等のポリオレフィン系樹脂やポリアミド樹脂等塗膜の密着性が悪く塗装が困難なプラスチック類を言う。

【0019】以下、本発明の好適な実施の形態について説明する。

【0020】本発明において使用する塩素化ポリオレフィン(A)の塩素含有率は、難塗装性プラスチックとの良好な密着性を実現する観点から、50質量%以下が好ましく、40質量%以下がより好ましい。

【0021】塩素化ポリオレフィン(A)としては、ポリエチレン、ポリプロピレン等のポリオレフィンを公知の方法で塩素化したもので、各種市販のものが使用できる。例えば、スーパークロンL(日本製紙(株)製塩素化ポリオレフィン;塩素含有率27.5%)、スーパークロン832L(日本製紙(株)製塩素化ポリオレフィン;塩素含有率27%)、スーパークロン822(日本製紙(株)製変性塩素化ポリオレフィン;塩素含有率24.5%)、スーパークロン803MW(日本製紙

(株)製変性塩素化ポリオレフィン;塩素含有率29.5%)、スーパークロン814H(日本製紙(株)製変性塩素化ポリオレフィン;塩素含有率41%)、ハードレン14LLB(東洋化成工業(株)製塩素化ポリオレ

フィン;塩素含有率27%)、ハードレンB-13(東洋化成工業(株)製変性塩素化ポリオレフィン;塩素含有率16%)等の各種の塩素化ポリオレフィン樹脂が挙げられる。

【0022】塩素化ポリオレフィン(A)は1種または2種以上を組み合わせて用いることができ、その使用量は、ビニル系単量体混合物(B)と質量比(A)/(B)で、0.5/99.5以上が好ましく、3/97以上がより好ましく、5/95以上が更に好ましい。また、90/10以下が好ましく、80/20以下がより好ましく、60/40が更に好ましい。質量比(A)/(B)が0.5/99.5以上であれば、得られる塗料の難塗装性プラスチックに対する密着性が良好となり、90/10以下であれば、得られる塗膜の耐溶剤性および塗膜硬度が良好となるからである。

【0023】ビニル系単量体混合物(B)は、一般式(1)及び/又は(2)に示す構造を持つビニル系モノマー(I)を含有する。これらのモノマーは、末端にアルコキシ基、シクロアルコキシ基、フェノキシ基を有するビニル系モノマーである。

【0024】その例としてはメトキシエチル(メタ)ア クリレート、エトキシエチル (メタ) アクリレート、ノ ルマルブトキシエチル (メタ) アクリレート、イソブト キシエチル (メタ) アクリレート、ターシャリーブトキ シエチル (メタ) アクリレート、シクロヘキシルオキシ (メタ) アクリレート、フェノキシエチル (メタ) アク リレート、ノニルフェノキシエチル(メタ)アクリレー ト、3-メトキシブチル (メタ) アクリレート、ブレン マーPME-100、ブレンマーPME-200(以上 日本油脂(株)製商品名:メトキシポリエチレングリコ ールモノ(メタ)アクリレート)、ブレンマー50PO EP-800B (日本油脂 (株) 製商品名; ポリエチレ ングリコールポリプロピレングリコールモノオクタノー ルエーテルメタクリレート)、ブレンマー20ANEP -600 (日本油脂 (株) 製商品名; ノニルフェノール ポリ(エチレングリコールーポリプロピレングリコー ル)付加物アクリレート)等が挙げられる。これらモノ マーは塗膜を形成するための基本的性能、すなわち、耐 油性、密着性等の向上に有効な成分である。

【0025】これらのビニル系モノマー(I)は1種または2種以上を組み合わせて用いることができ、ビニル系単量体混合物(B)全体に対する使用割合は、2質量%以上が好ましく、7質量%以上がより好ましい。また、30質量%以下が好ましく、20質量%以下がより好ましい。2質量%以上であれば、耐油性と基材との密着性が良好であり、30質量%以下であれば、耐水性が良好となるからである。

【0026】ビニル系単量体混合物(B)は、一般式(3)に示す構造を持つ(メタ)アクリル酸エステル(II)を含有する。(メタ)アクリル酸エステル(I

I)は、塗膜を形成するための基本的性能、すなわち塗装作業性、乾燥性、硬度、耐溶剤性、耐候性、耐水性等の向上に有効な成分である。

【0027】その例としては、メチル(メタ)アクリレート、エチル(メタ)アクリレート、ノルマルブチル(メタ)アクリレート、ノルマルブチル(メタ)アクリレート、ターシャリーブチル(メタ)アクリレート、ヘキシル(メタ)アクリレート、ラウリル(メタ)アクリレート、ステアリル(メタ)アクリレート、イソボルニル(メタ)アクリレート、イソボルニル(メタ)アクリレート、トリシクロデシル(メタ)アクリレート、特に耐候性や塗膜硬度の点でアルキル基の炭素数が4個以下で構成される直鎖または分岐状アルキル基、炭素数10個以下で構成されるシクロアルキル基をもつものが好ましい。

【0028】これらの(メタ)アクリル酸エステル(II)は、1種または2種以上を組み合わせて用いることができ、ビニル系単量体混合物(B)全体に対する使用割合は、30質量%以上が好ましく、40質量%以上がより好ましい。また、97.9質量%以下が好ましく、90質量%以下がより好ましい。30質量%以上であれば、乾燥性と硬度が良好であり、97.9質量%以下であれば、塗装作業性、耐溶剤性が良好となる。

【0029】ビニル系単量体混合物(B)で使用される他の共重合可能なビニル系モノマー(III)としては、2-ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、2-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、2-ヒドロキシブチル(メタ)アクリレート、3-ヒドロキシブチル(メタ)アクリレート、4-ヒドロキシブチル(メタ)アクリレート、3-クロロー2-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、ポリエチレングリコールモノ(メタ)アクリレート、ポリプロピレングリコールモノ(メタ)アクリレート、「プラクセルFMまたはFA」[ダイセル化学株式会社製製品名;カプロラクトン付加モノマー]等各種(メタ)アクリル酸エステルが挙げられる。

【0030】さらに、(メタ)アクリル酸、イタコン酸、マレイン酸、フマル酸等の不飽和カルボン酸類、(メタ)アクリロキシエチルフォスフェート等の含燃(メタ)アクリレート化合物、テトラヒドロフルフリル(メタ)アクリレート等のヘテロ環含有(メタ)アクリレート化合物、(メタ)アクリロニトリルのような重合性不飽和ニトリル類、(メタ)アクリルアミド、Nーメチロール(メタ)アクリルアミド類、ジメチルアミノエチル(メタ)アクリルアミド等重合性アミド類、ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレート等のジアルキルアミノエチル(メタ)アクリレート類、グリシジル(メタ)アクリレート類、グリシジル(メタ)アクリレート類、グリシジル(メタ)アクリレート無のエポキシ基含有(メタ)アクリレート化合物、3ーメタクリ

ロキシプロピルトリメトキシシラン、3-メタクリロキ シプロピルトリエトキシシラン、ビニルトリメトキシシ ラン等の不飽和有機シラン化合物等があり、多官能性 (メタ) アクリレート化合物としてエチレングリコール ジ(メタ)アクリレート、1、3-ブチレングリコール ジ(メタ)アクリレート、1,4-ブタンジオールジ (メタ)アクリレート、1,6-ヘキサンジオールジ (メタ) アクリレート、トリメチロールプロパントリメ タクリレート等があり、その他化合物としてスチレン、 αーメチルスチレン、pーターシャリーブチルスチレ ン、ビニルトルエン等のスチレン誘導体、マレイン酸ジ エチル、マレイン酸ジブチル、フマル酸ジブチル、イタ コン酸ジエチル、イタコン酸ジブチル等不飽和カルボン 酸エステル類、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル等のビ ニルエステル類、(メタ)アクリル酸トリフルオロエチ ル、(メタ)アクリル酸ヘプタデカフルオロデシル等の フロロアルキル (メタ) アクリレート等が挙げられる。 【0031】これらのビニル系モノマー(III)は、 1種または2種以上を組み合わせて用いることができ、 ビニル系単量体混合物(B)全体に対する使用割合は、 0.1質量%以上が好ましく、68質量%以下が好まし く、50質量%以下がより好ましい。

【0032】また、分子中に水酸基やカルボン酸基を有する単量体を用いる場合には、耐水性等を考慮し結果として得られる重合体の水酸基価、酸価がそれぞれ150mgKOH/g以下になるようにすることが好ましい。より好ましくは、50mgKOH/g以下である。

【0033】更に、不飽和有機シラン化合物や多官能性 (メタ) アクリレート化合物等のように架橋性基を有する単量体を用いる場合は、重合反応時のゲル化防止、得られる重合体の安定性を考慮し、塩素化ポリオレフィン 混合物 (A) 及びビニル系単量体混合物 (B) の総量中の5質量%以下になるようにすることが好ましい。

【0034】塩素含有率50質量%以下の塩素化ポリオレフィン(A)及びビニル系単量体混合物(B)を重合してなる塗料用樹脂は、公知の方法に従って製造できるが、得られる重合体が相分離しにくく、良好な経時安定性を実現できる等の理由から、塩素化ポリオレフィン(A)及び重合開始組の存在下に、ビニル系単量体混合

(A)及び重合開始剤の存在下に、ビニル系単量体混合物(B)を重合することにより製造することが好ましい。

【0035】例えば、ラジカル重合開始剤を用いて60~180℃、より好ましくは75~120℃の反応温度において6~12時間反応を続ける等の方法が採用でき、その際、得られる重合体の数平均分子量は1000~3000の範囲が好ましい。数平均分子量が1000以上であると、得られる塗膜の耐油性、耐溶剤性が良好となり、30000以下であると、得られる塗膜の外観が良好になるからである。

【0036】重合方法は乳化重合、懸濁重合、塊状重合

等特に制限はないが、生産性、作業性の点で有機溶剤を 用いた溶液重合が有利である。有機溶剤としては、トル エン、キシレン、スワゾール#1000(丸善石油化学 (株)製;商品名)、ソルベッソ#150(エクソン化 学(株)製商品名)等のような芳香族系炭化水素類、メ チルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘ キサノンのようなケトン類、酢酸エチル、酢酸 n ーブチ ル、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテー ト、DBE (デュポン (株) 製商品名) 等のようなエス テル類、n-ブタノール、イソプロピルアルコール、シ クロヘキサノール等のようなアルコール類、エチレング リコールモノブチルエーテル、プロピレングリコールモ ノメチルエーテル等のグリコール系溶剤、ミネラルター ペン、アイソパーE(エクソン化学(株)製商品名)等 のような脂肪族系炭化水素類が挙げられるが、ワニスの 安定性などを考慮し芳香族系炭化水素類が好ましい。

【0037】また、ラジカル重合開始剤としては2、2'ーアゾビスイソブチロニトリル、2、2'ーアゾビスメチロニトリル等のアゾ系化合物、ターシャリーブチルハイドロパーオキサイド、ラウロイルパーオキサイド、ベンゾイルパーオキサイド、ジターシャリーブチルパーオキサイド、ターシャリーブチルパーオクトエート、ターシャリーブチルパーオキシイソプロピルカーボネート等の過酸化物系化合物が挙げられる。

【0038】本発明の塗料用樹脂組成物は、アルミペースト、マイカ等の光輝剤;酸化チタン、カーボンブラック、キナクリドン等の着色剤;アルキッド樹脂、エポキシ樹脂、繊維素樹脂等のアクリル系以外の樹脂;表面調整剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、硬化触媒、顔料沈降防止剤等の補助的添加剤等を必要に応じて選択し一般的な配合法で添加して塗料化される。

【0039】また、本発明の塗料用樹脂が水酸基を含有する場合には、架橋削成分としてメラミン樹脂やイソシアネート化合物を混合することにより、耐溶剤性、耐水性、耐候性等塗膜性能の向上を達成できる。

【0040】メラミン樹脂の具体例は、nーブチル化メラミン樹脂やメチル化メラミン樹脂等である。

【0041】また、イソシアネートの具体例は、フリーのイソシアネート基を有するポリイソシアネート化合物でも良いしブロック化されたものでも良い。具体的には、ヘキサメチレンジイソシアネートやトリメチルヘキサメチレンジイソシアネートのような脂肪族ジイソシアネート類、イソホロンジイソシアネート、メチルシクロヘキサンー2、4-(ないしは2、6-)ジイソシアネート、4、4′ーメチレンビス(シクロヘキシルイソシアネート)、1、3ジ(イソシアネートメチル)ーシクロヘキサンのような環状脂肪族ジイソシアネート類、トリレンジイソシアネート、キシレンジイソシアネートのような芳香族ジイソシアネート類、これらの有機ジイソシアネート自体、またはこれらの有機ジイソシアネート

の過剰量と多価アルコールや水等との付加物、前記各有機ジイソシアネートの重合体、さらにはイソシアネート・ビューレット体等が挙げられる。

【0042】イソシアネート化合物は、塗料用樹脂中の水酸基含有成分との当量比でNCO/OH=0.1/1~3/1の範囲で使用するのが好ましい。

【0043】本発明の塗料用樹脂を用いて塗膜を形成する方法は公知慣用の方法で実施される。一般的には適当な有機溶剤で希釈した後、乾燥膜厚10~80μ程度の範囲でスプレーガンにより吹き付け塗装される。

[0044]

【実施例】以下、実施例により本発明をさらに詳細に説明する。なお、部および%は質量基準であり、特に明記しない限り試薬等は市販の高純度品を使用した。

【0045】(塗料用樹脂の特性解析方法)

(ア)数平均分子量:塗料用樹脂をテトラヒドロフランにて溶液濃度が0.4%になるよう調整した後、TOSO社製カラム(GE4000HXLおよびG2000HXL)を用いTOSO社製ゲルパーミェーションクロマトグラフィ装置に注入し(注入量 $100\mu1$)、諸条件(流量1m1/分(溶離液テトラヒドロフラン)、カラム温度40C)にてゲルパーミエーションクロマトグラム法により、ポリスチレンを基準とした数平均分子量を測定した。

【0046】(イ)酸価:塗料用樹脂を乾燥させ、塗料用樹脂の固形分を得た。この固形分1gを中和するのに要する水酸化カリウムのmg数を測定し、酸価(mgKOH/g)とした。

【0047】(ウ)ガードナー粘度:ガードナーホルト 泡粘度計にて25℃で測定した。

【0048】(エ) 貯蔵安定性(ワニス安定性):50 ℃下の保温庫に製造例で得た各塗料用樹脂を貯蔵し3ヶ 月後の溶液状態を観察した。○:良好、△:やや分離、 ×:2層に完全分離の3段階で評価した。

【0049】(塗料の性能評価方法)塗膜性能の評価は次の方法によった。

【0050】(ア)外観:目視判定により、優秀 (◎)、良好(○)、やや不良(△)、不良(×)の4 段階で評価した。

【0051】(イ)付着性:ゴバン目(1mm間隔)のセロテープ(登録商標)剥離テストによる付着率により評価した。

【0052】(ウ) 耐ガソリン性: ガーゼにガソリンを 含浸し、16往復ラビング後の外観を目視により判定した。優秀(◎)、良好(○)、やや不良(△)、不良 (×)の4段階で評価した。

【0053】(エ)耐アルコール性:ガーゼにエチルアルコールを含浸し、16往復ラビング後の外観を目視により判定した。優秀(◎)、良好(○)、やや不良(△)、不良(×)の4段階で評価した。

【0054】(オ)耐牛脂性:牛脂1gを量り取り、塗板上にのせ、続いてガーゼを牛脂部にかぶせた後ガラスシャーレに入れ蓋をし、80℃の雰囲気温度にて7日間放置後、台所用洗剤にて洗浄、乾燥後の表面状態を目視により判定した。優秀(◎)、良好(○)、やや不良(△)、不良(×)の4段階で評価した。

【0055】(カ) 塗膜硬度: JIS K 5400に 準拠し、塗膜のすり傷で評価した。

【0056】(実施例1)冷却器、温度計、滴下ロート及び撹拌機を備えた四つ口フラスコに、トルエン147.2部、「ハードレン14LLB」(東洋化成工業(株)製塩素化ポリオレフィン、塩素含有率27%、固形分15%、トルエン溶液)3.4部(塩素化ポリオレフィン成分は0.5部)、tーブチルパーオクトエート0.2部を仕込み、フラスコの内温を80℃に昇温した。

【0057】また、3-メトキシブチルアクリレート11.1部、メチルメタクリレート58.7部、イソブヂルメタクリレート9.2部、トリシクロデシルメタクリレート11部、イソブチルアクリレート8部、メタクリル酸1部および1,3-ブチレングリコールジメタクリレート1部からなるビニル系単量体混合物(B-1)100部を調製した。

【0058】次に、フラスコの内温を80℃に保持し1時間撹拌した後、上記のビニル系単量体混合物(B-1)の99.5部およびセーブチルパーオクトエート2部の混合溶液を3時間にわたって滴下した。塩素化ポリオレフィン/ビニル系単量体混合物は0.5/99.5である。

【0059】その後2時間反応を進行させた後に、t-ブチルパーオクトエート0.5部を添加し、更に2時間80 に保持した後冷却し、加熱残60 の塗料用樹脂 60 に保持した後冷却し、加熱残60 を得た。得られた樹脂の特性値を表10 に示した。

【0060】(実施例2~5)塩素化ポリオレフィンとして、表1に示すように、東洋化成工業(株)製塩素化ポリオレフィン樹脂ハードレンB-13(塩素含有率16%、固形分30%)、日本製紙(株)製塩素化ポリオレフィン樹脂スーパークロン803MW(塩素含有率29.5%、固形分20%)、日本製紙(株)製塩素化ポリオレフィン樹脂スーパークロン814H(塩素含有率41%、固形分60%)を使用した。また、ビニル系単量体混合物として、表2に示す(B-2)~(B-5)を使用した。なお、ブレンマーPME-100とは、日本油脂(株)製メトキシポリエチレングリコールモノメタクリレートである。

【0061】これらの塩素化ポリオレフィン樹脂および ビニル系単量体混合物を表1に示す組成で使用以外は、 塗料用樹脂(A-1)と同様にして、塗料用樹脂(A-2)~(A-5)を製造した。なお、塩素化ポリオレフ ィン/ビニル系単量体混合物は表1に示した通りである。また、得られた樹脂の特性値も表1に示した。 【0062】(比較例 $1\sim7$)ビニル系単量体混合物として表3に示す(B-6) \sim (B-12)を表1に示す組成で使用以外は、塗料用樹脂(A-1) \sim (A-5)

と同様にして、塗料用樹脂 $(A-6) \sim (A-12)$ を 製造した。得られた樹脂の特性値を表1に示した。 【0063】 【表1】

表 1

	A-1	A-2	A-3	A-4	A-5	A-6	A-7	A-8	A-9	A-10	A-11	A-12
塩素化ポリオレフィン(A)					/, v	110	1.73.7	,,,,,	1 11 0	X IV	7.11	17 12
ハードレン14LLB	3.4						Ι	· · · · ·		1	100	33
ハードレンB-13		18	166.7	166.7	18	116.7		18	166.7	18		
スーパークロン803MW		18			18			18	1	18		
スーパークロン814H				66.7		100						
ビニル系単量体混合物(日)							•		•			
B-1	99.5											
B-2		91										
B-3			50									
B-4				10					I			
B-5					91							
B-6						5						
B-7							100					
B-8								91				
B9									50			
B-10										91		
B-11			,								85	
B-12												95
成分比率(質量比)												
(A)成分	0.5	9	50	90	9	95	0	9	50	9	15	5
(B)成分	99.5	91	50	10	91	5	100	91	50	91	B5	95
トルエン	147.2	110	33.3	6.6	110	28.5	150	110	33.3	110	65	122
tーブチルパーオクトエート	2.7	2.7	1.7	0.9	2.7	0.9	2.7	2.7	1.7	2.7	2.7	2.7
固形分	40	40	40	40	40	40	40	40	40	40	40	40
ガードナー粘度	М	ᆛ	K	G	М	E	M	L	K	L	L.	N
固形酸価	7.2	6.5	6.5	7.5	6.5	3.3	7.2	6.5	6.5	6.5	15.5	_
数平均分子量	18000	16000	17000	14000		8300	17000	21000	13000	20000	21000	21000
ワニス安定性	0	0	0	0	0	Δ	0	Δ	0	×	0	O

[0064]

表 2

【表2】

		8-1	B-2	B-3	B-4	B-5
ビニル系単量体混合物	7(B)					
ピニル系モノマー(1)	3ーメトキシブチルアクリレート	11.1		30		· ·
	フェノキシエチルアクリレート		11			8.7
	ブレンマーPME-100				30	
ビニル系モノマー(1)		58.7	62.4	67.8	30	62.6
	イソブチルメタクリレート	9.2	13.2			13.2
	イソボルニルメタクリレート		11			11
	トリシクロデシルメタクリレート	11				
	イソブチルアクリレート	8				
ビニル系モノマー(皿)		1	1.1	2		1.1
1	ヘキサヒドロフタル酸2ーメタクリロイルオキシエチル				38	
	2ーヒドロキシエチルアクリレート					2.3
	イタコン酸					
	スチレン					
	1.3ープチレングリコールジメタクリレート	1	1.1		2	1,1
	3ーメタクリロキシプロビルトリエトキシシラン					
	3-メタクリロキシブロビルトリメトキシシラン		0.2	0.2		
ピニル系単量体混合物	合計	100	100	100	100	100

		8-6	B-7	B-8	B-9	B-10	B-11	B-12
ピニル系単量体混合物	9(B)							
ピニル系モノマー(1)	3ーメトキシブチルアクリレート		11	44				
i	フェノキシェチルアクリレート					11		
	プレンマーPME-100	20			0.5			
ビニル系モノマー(1)		46	58.4	34.9	66.5		70	99.5
	イソプチルメタクリレート		9.1	7.7		13.2	28.2	
	インボルニルメタクリレート		11					
	トリシクロデシルメタクリレート	20		11		11		
	イソプチルアクリレート		8.5		30			
ピニル系モノマー(Ⅱ)		10	1	1.1	2	1.1		
}	ヘキサヒドロフタル酸2-メタクリロイルオキシエチル							
1	2ーヒドロキシエチルアクリレート			L	1			
1	イタコン酸						1.8	
Į.	スチレン		L			62.4		
1	1.3ープチレングリコールジメタクリレート		1	1.1	0.5	1.1		
	3-メタクリロキシプロビルトリエトキシシラン	4						
	3ーメタクリロキシプロビルトリメトキシシラン			0.2	0.5	0.2		0.5
ビニル系単量体混合物	a合計	100	100	100	100	100	100	100

【0066】(性能試験)塗料用樹脂(A-1)~(A-12)の貯蔵安定性を試験した。

【0067】また、塗料用樹脂(A-1)~(A-12)を用い、三菱化学(株)製カーボンブラックMA-100及びビックケミージャパン(株)製レベリング剤BYK-335を表4及び5に示す組成で配合、分散し、プラスチック用塗料を調製した。得られた塗料を、トルエン/キシレン/スーパーゾール#1500(日石三菱(株)製炭化水素系高沸点溶剤)=20/40/40のシンナーによりフォードカップ#4にて12秒となるように希釈した。その後、日本ポリケム(株)製ポリ

プロピレン樹脂TX-1810Aから成形した厚さ3mmの板に、乾燥膜厚30μとなるようにスプレー塗装した。そして20分間放置の後、80℃で30分加熱乾燥し、得られた塗装板の性能を評価した。表4及び5に得られた結果を示した。

【0068】なお、表4中のデュラネートP-301-75Eは、旭化成工業(株)製イソシアネート樹脂である。

[0069]

【表4】

表 4

				実施例		
441 BL	r	1	2	3	4	5
樹脂	A-1	50				† <u> </u>
	A-2		50			
	A-3			50	 	
	A-4			 	50	
1 78	A-5					47.7
カーボン	ノブラック(MA−100)	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8
レベリン	·グ剤(BYK-335)	0.64	0.64	0.64	0.64	0.64
テュラネ	└─					1.15
シンナー		30	30	30	30	31.15
外観		0	0	0	Ö	01.10
付着性		100/100	100/100	100/100	100/100	100/100
耐ガソリ	ン性	0	0	C	0	©
耐アルコ	コール性	0	0	ŏ	ŏ	8
耐牛脂	4	0	<u> </u>	Ö	$\ddot{\sim}$	<u> </u>
塗膜硬 质	支	Н	H	F	НВ	H

表 5

					比較例			
		1	2	3	4	5	6	7
樹脂	A-6	50					 	
	A-7		50					
	A-8			50	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	·		
	A-9				50			
	A-10			l		50		
	A-11						50	 _
	A-12						1	50
<u>カーボン</u>	ンブラック(MA-100)	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8
レベリン	√グ剤(BYK-335)	0.64	0.64	0.64	0.64	0.64	0.64	0.64
シンナー		30	30	30	30	30	30	30
外観		Δ	Δ	0	Δ	×	Ô	0
付着性		100/100	0/100	100/100	100/100	100/100	100/100)
耐ガソ	リン性	×	0	. 0	0	Δ	C	0
耐アルコール性		0	0	Δ	Ŏ	Δ	Ă	ŏ
耐牛脂性		×	0	0	×	×	$\overline{\Delta}$	Ā
塗膜硬	度	В	Н	Н	F	Н	Н	Н

【0071】表4及び5から明らかなように、本発明の 塗料用樹脂は貯蔵安定性に優れ、さらに本発明の被覆用 樹脂を用いて形成した塗膜は、外観が良く、付着性、耐 ガソリン性、耐アルコール性、耐牛脂性等に優れてい る。

[0072]

【発明の効果】以上で説明してきたように、本発明の塗料用樹脂は、長期にわたって貯蔵安定性に優れ、さらに該被覆用樹脂を用いて調製したプラスチック用塗料は、 難塗装性のプラスチックにも付着性が良く、前処理やプ ライマー塗装を行うことなく直接塗装が可能である。そして、塗装外観に優れ、しかも付着製、耐ガソリン性、耐アルコール性、耐牛脂性等が優れた塗膜を形成することができるので、バンパー、ホイールキャップ、マッドガード、ランプハウジング等の自動車外装部品、インストルメントパネル、コンソールボックス等の自動車内装部品、家電品等ポリオレフィン等難密着素材に対して使用できる。したがって、本発明の塗料用樹脂は、難塗装性プラスチックの用途の拡大展開に大きく貢献するものである。

フロントページの続き

(72)発明者 堀田 一彦

愛知県名古屋市東区砂田橋四町目1番60号 三菱レイヨン株式会社商品開発研究所内 Fターム(参考) 4J011 AA05 PA64 PC02 PC08

4J026 AA11 AA12 AA13 AC08 BA05

BA19 BA20 BA25 BA27 BA28

BA29 BA30 BA31 BA32 BA34

BA36 BA39 BA41 BA43 BA50

DB02 DB09 DB12 DB15 GA06

4J027 AC02 AC03 AC04 AC06 BA04

BA05 BA06 BA07 BA08 BA09

BA10 BA12 BA13 BA14 BA20

BA21 BA26 CA04 CB03 CB09

CC02 CD08

4J038 CP051 GA02 GA03 GA06

GA07 GA09 GA10 GA12 GA15

MA06 MA09 MA14 MA15 NA01

NA04 NA12 NA26 PA18 PA19

PB04 PB05 PC08